(1) Int. Cl. C 07 d

A 61 k

53日本分類

16 E 431

B 1

日本国特許庁

印特 許 出 願 公 告

昭47—34712

許

15

昭和47年(1972)9月1日

発明の数 2

(全5頁)

図フラン誘導体の製法

创特

昭 4 5 - 5 6 5 4 1

®Щ.

昭 4 5 (1970)6月30日

東京都豊島区高田3の41の8中 外製薬株式会社総合研究所内

②出 願 人 中外製薬株式会社

東京都北区浮間5の5の1

代 理 人 弁理士 小林正雄

発明の詳細な説明 本発明は、一般式

$$O CH = R$$
 (I)

〔式中Rは基=N-Xまたは(-NH-X)。を 20 意味し、Xは水酸基、尿素残基、チオ尿素残基、 置換もしくは非置換のフェニル基または異項環化 合物残基を示す)で表わされ新規なフラン誘導体 の製法に関する。

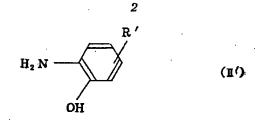
も新規物質であつて鎮痛作用、抗菌作用等を示し、 医薬として有用である。

本発明によれば式(I)の化合物は、5-(β-ビ リジル)ー2ーフルフラールに一般式

$$H_2 N - X$$

(式中 X は前配の意味を有する)で表わされる化 合物を作用させることにより製造される。

ト位に水酸基を持つ置換フエニル基であるもの、 すなわち一般式



(式中R'は後記の意味を有する)で表わされる 化合物を 5-(β-ピリジル)-2-フルフラー ルと反応させ、得られる一般式

(式中化'は後記の意味を有する)で表わされる フラン誘導体を閉環させることにより、一般式

本発明により得られるフラン誘導体は、いずれ 25 (式中 R'はハロゲン原子またはカルポキシル基 を示す)で表わされるフラン誘導体が得られる。

> 本発明に用いっれる5 ー(β ーピリジル) ー 2 ーフルフラールは新規化合物であり、たとえばβ - ピリジンジアゾニウム塩に フルフラールを反応 30 させることにより製造される。

本発明を実施するに際しては、5-(β-ピリ ジル)−2−フルフラールと化合物Ⅱは直接でも 反応するが、適当な溶媒たとえばエタノール、酢 酸等を用い、室温であるいは加熱潤流して反応を また本発明によれば、式側の化合物のXがオル 35 行なうことが好ましい。またエタノールのごとき 中性溶媒を用いる場合に反応液が全体としてアル カリ性であると原料の5-(βーピリジル)-2

– フルフラールが分解するので必要に応じ酸性物 質たとえば酢酸を適量加えることによつてpHを 調整する。化合物面は酸付加塩たとえば塩酸塩と して反応に供することもできるが、この場合は適 当な酸脱離剤たとえば酢酸ナトリウムを加えて反 5 実施例 3 応を行なうことが好ましい。 生成物の単離精製は 常法により行なわれる。

・さらに化合物(11) を用いて得られる化合物(11) を閉環させる反応に際しては、通常この種の反応 合物(I') の他の部分を冒すことなく作用する四 酢酸鉛が特に好ましい。実際には5一(βーピリ ジル) - 2 - フルフラールと化合物(II') との反 応によづて得られた反応液から化合物(I') を単 離することなく、そのまま該反応液中に四酢酸鉛 15 等を加えて反応を行なうことができる。また5-(B-ピリジル)-2-フルフラールと化合物 (II) を縮合反応させる際すでに四酢酸鉛を加え ておき、連続的に一般式(II)の化合物を製造するこ ともできる。

実施例 1

5-(β-ピリジル)-2-フルフラール1.0 タをエタノール5mlに加温溶解し、これにヒドロ キシルアミン塩酸塩 0.49 および酢酸ナトリウム 3水和物 0.8 8を水 5 配に溶解した溶液を加え、 25 8 0%。 2時間加熱遺流する。次いで反応液を冷水に注加 し、折出した結晶を濾取し、希エタノールから再 結晶すると、融点160.5 ~161.5℃の淡黄色 針状晶として 5 −(β−ピリジル) −2 −フルフ ラールオキ シムが得られる。収率85%。

元素分析値:C₁₀ H₈ O₂ N₂ として

N Н

計算值% 63.82 4.29 14.89 奥測値(%) 6 3.6 0 4.35

5 - (β-ピリジル) - 2 - フルフラール 1.0 8、セミカルバジト塩酸塩 0.6 5 9 および酢酸ナ トリウム 3水和物 0.8 9を用い、実施 例 1と同様 に30分間反応を行なう。放冷後析出した結晶を 慮取し、ジメチルホルムアミドーエタノール混合 40 溶媒から再結晶すると、融点233~234Cの 無色鱗片状晶として 5 一(βーピリジル) 一2 ー フルフラールセミカルパゾンが得られる。収率 9 0%。

元素分析値:C₁, H₁₀ O₂ N₄ として

C Η

計算值(%) 57.38 4.38 2 4.34

実測値% 5 7.1 8 4.26 24.28

 $5-(\beta-ピリジル)-2-フルフラール 1.0$ 9、チオセミカルバジド塩酸塩 0.8 gおよび酢酸 ナトリウム 3水和物 0.88を用い、実施例 2と同 様に処理すると、融点 2 2 4 ~2 2 4.5℃ の黄色 に用いられる処理条件が一般に考慮されるが、化 10 針状晶として5-(β-ビリジル)-2-フルフ ラールチオセミカルパゾンが得られる。収率91 %。

元素分析値:CiiHioON4 Sとして

C H

計算値% 5 3.65 4.06

奥測値(%) 5 3.8 0 4.18 22.62

実施例 4

5-(β-ピリジル)-2-フルフラール 1.0 タおよびペーアミノピリジン 1.1 タをエタノール 20 5mlに溶解し、4時間還流する。放冷後析出した 結晶を濾取し、エタノールから再結晶すると、融 点 1 3 2~1 3 3℃の淡黄色針状晶として5 ー (βーピリジル)ー 2ー (ピスー(ピリジルーΦ ーアミノ)〕ーメチルフランが得られる。収率

元索分析値: C₂₀H₁₇ON₅ として

· H C N .

計算値% 6 9.9 5 4.9 9 2 0.4 0

実測値(%) 69.76 5.11 20.22

30 実施例 5

5-(β-ピリジル) - 2- フルフラール 1.0 8およびβーアミノピリジン 1.18を用いて実施 例 4と同様に反応を行ない、反応後エタノールを 留去し、残留物を石油ベンジンーペンセン混合溶 35 液から再結晶すると、融点 9 9 ~1 0 0 ℃の黄色 針状晶として5 ー(βーピリジル)ー2ー(ビス -(ピリジルーβ-アミノ)]-メチルフランが 得られる。収率75%。

元素分析値: C₂₀ H₁₇ ON₅ として

C Η N

計算值(%) 69.95 4.99 2 0.4 0 奥側值60 70.10 4.87

実施例 6

5ー(βーピリジル)ー2ーフルフラール 1.0

5

タおよび mーニトロアニリン 0.8 タを用い、実 施例4と同様に処理すると、融点147℃の黄色 針状晶として 3−(5−(β−ピリジル)−2− フルフリリデンア ミノ] ーニトロベンゼンが得ら れる。収率96%。

元素分析値: C₁₈ H₁₁ O₃ N₃として

N C H

計算值(%) 65.52 3.78 14.33 実測値26 6 5.7 6 3.70 14.20 実施例 7

 $5-(\beta-\ell)/(2-7\nu)$ タおよび pートルイジン 0.6 タと用い、 実施例 5 と同様に処理すると、融点86~87℃の黄色鱗 片状晶として4-(5-(ターピリジル)-2-フルフリリデンアミノ]ートルエンが得られる。 15 収率 7 1%。

元素分析値: C₁₇ H₁₄ O N₂として

C H N

計算值% 77.84 5.38 10.68 7 8.0 2 5.3 0 1 0.8 2 実測値(%) 実施例 8

5 **ー**(*B* ーピリジル) ー2 ーフルフラール 1.0 タおよび pーアニシジン 0.7 タを用い、実施例 5 と同様に処理すると、融点86.5~87℃の黄色 鱗片状晶として4〔5-(β-ピリジル)-2-25 フルフリリデンアミノ〕-アニソールが得られる。 海施例 12 収率80%。

元素分析値: C₁₇ H₁₄ O₂ N₂として

H

7 3.3 6 5.0 7 1 0.0 7 計算值ea 実測値(%) 7 3.5 5 4.9 0 9.85

実施例 9

 $5-(\beta-2)$ $\sqrt{2}$ $\sqrt{2}$ タおよび3 ーアミノー2ーオキサゾリドン 0.6 8 をエタノール 5 礼に 溶解し、 30 分間遺流する。 放冷後析出した結晶を濾取し、エタノールから再 結晶すると、融点 197.5~198℃の無色針状 晶として3一(5一(8一ピリジル) 一2ーフル フリリデンアミノ] -2 -オキサゾリドンが得ら れる。収率56%。

元素分析値: C₁₃ H₁₁ O₈ N₈として

C N

計算値(%) 6 0.6 9 4.31 16.34 実測値% 6 0.8 6 4.50 16.24 実施例 10

5-(β-ピリジル)-2-フルフラール1.0 タおよび 3ーアミノー1 · 2 · 4 - 1 Hートリア ゾール 0.5 8 を用い、実施例9 と同様に処理し、 5 ジメチルホルムアミドから再結晶すると、触点 232~232.5℃の黄色針状晶として3~〔5 (βーピリジル) - 2 - フルフリリデンアミノ] -1・2・4-1 Hートリアゾールが得られる。 収率82%。

10 元累分析値: C12H0ON5として

C H N

6 0. 2 4 3. 7 9 29.88 計算値% 実測値(%) 6 0.4 1 3.6 2 3 0.0 5

実施例 11

 $5-(\beta-\ell)\nu$) -2 -2ν $25-\nu$ 1. 0 9および5-アミノー1・2・3・4-1H-テ トラゾール 0.6 分を用い、実施例10と同様に処 理すると、 融点 2 4 6~2 4 7℃ (分解)の黄色 針状晶として5 -(5-(β-ピリジル)-2-20 フルフリリデンアミノ]-1·2·3·4-1H ーテトラゾールが得られる。収率76%。

元素分析値:C., HaONaとして

H N

5 5.0 0 3.3 6 3 4.9 9 計算値% 実測値% 5 5.2 4 3.1 4

5-(8-ピリジル)-2-フルフラール 1.09 タおよび4 ーアミノーアンチピリン 1.2 タ を用い、実施例9と同様に処理すると、融点 30 179~180℃の黄色鱗片状晶として4 ―〔5 -(β-ピリジル)-2-フルフリリデンアミノ] アンチピリンが得られる。収率93%。

元素分析値: C21 H18 O2 N4として

C H

計算値的 70.34 5.08 15.63 実測値20 7 0.5 0 4.9 2 **東施例** 13

8、フエニルヒドラジン塩酸塩 0.8 4 8 および酢 40 酸 ナトリウム 3水和物 8.0 8を用いて実施例 2 と 同様に反応を行ない、放冷後得た結晶をエタノー ルから再結晶すると、触点187~189℃の費 色針状晶として 5 ー (β ー ピリ ジル) ー 2 ー フル フラールフエニルヒドラゾンが得られる。収率

-191-

7

9 6 %

元素分析値: C18 H15 O N3として

C H N

計算值(%) 72.98 4.98 15.95 **実測値% 73.10 4.86 15.82** 実施例 14

5 ー(βーピリジル) ー 2 ーフルフラール 1.0 タおよびエチルー pーアミノベンゾエート 0.95 9を用い、実施例5と同様に処理すると、融点 80℃の黄色針状晶としてエチルーp-〔5-(βーピリジル) ー 2ーフル フリリデンアミノ] ーペンゾエートが得られる。収率98%。

元素分析値:C10H10O3N2として

C · H N

計算館% 7 1.2 4 5.0 3 8.7 5 実測値29 7 1.30 4.96 8.62

実施例 15

5ー(βーピリジル)ー2ーフルフラール 1.0 タおよび oーアミノフエノール 0.6 夕を用い、さ と、融点140~141℃の黄色プリズム状晶と して2-(5-(8-ピリジル)-2-フルフリ リデンアミノ〕ーフエノールが得られる。収率 6 3 %

元素分析値: C18 H12 O2 N2として

H N

計算値20 72.71 4.58 10.60 実測値(%) 72.55 4.52 10.48 実施例 16

5 ー (βーピリジル) - 2 ーフルフラール 1.0 30 元素分析値:C₁₆ H₉ O₂ N₂ Clとして タおよび o ーアミノフエノール1.1 タを酢酸 35 元中で80℃で2時間加温する。こうして得られ た 2 - (5 - (β - ピリジル) - 2 - フルフリリ デンアミノ〕ーフエノールを含む反応液を放冷し たのち、15℃ で提拌しながら四酢酸鉛 4.5 g を少量 35 ずつ加え、混合物を水に注加し、ベンゼンで抽出し、 抽出液を濃縮する。残留物をカラムクロマトグラ フイー(溶媒:ペンゼンーAl₂ O_s) により精製 し、得られた結晶を希エタノールから再結晶する -(β-ピリジル)-2-フリル)-ペンゾキサ ゾールが得られる。収量5 8%。

元素分析値: C18 H10 O2 N2として

8

H

計算值(%) 7 3.2 7 3.8 4 1 0.6 8

奥測値(%) 73.45 3.70 10.73 2-(5-(ターピリジル)-2-フルフリリ

5 デンアミノ〕ーフエノールの生成後に加えられた 四酢酸鉛と反応の当初から加えておいても、同様 な結果が得られる。

実施例 17

5-(ターピリジル)-2-フルフラール 1.0 10 タおよび 2 ーアミノー 4 ークロロフェノール 0.8 9を用い、実施例9と同様に処理すると、融点 156~158での黄色針状晶として2-[5-(βーピリジル) - 2 - フルフリリデンアミノ] ー4ークロロフエノールが得られる。収率88%。

15 元素分析値: C18 H11 O2 C1として

Н

計算値% 6 4.4 2 3.6 9 9.3 9

奥測値% 64.61 3.60 9.26

こうして得られた2 - (5-(β-ピリジル) らに酢酸3滴を加えて実施例5と同様に処理する 20 ー2 ーフルフリリデンアミノ] ー4ークロロフェ ノール 1.08をペンゼン2 0配に浮遊させ、攪拌 しながら四酢酸鉛 1.5 8を少量ずつ加え、30分 後に濾過し、濾液を濃縮し、残留物をカラムクロ マトグラフイー(溶媒: ベンセンーA l₂ O₃) に 25 より精製し、得られた結晶をエタノールから再結 晶すると、融点175~176℃の無色針状晶と して2-(5-(8-ピリジル)-2-フリル) -5-クロロベンゾキサゾールが得られる。収率 6 5%。

C H

計算値%) 64.86 3.04 9.45

実測値% 64.98 2.88 9.61

実施例 18

5ー(βーピリジル)ー2ーフルフラール18 をエタノール 2Wに溶解し、これにpーアミノサ リチル酸 0.9 9をエタノール 1 5 恥に溶解した溶 液を加えて 1時間還流し、冷後析出した結晶を濾 取し、ジメチルホルムアミドとエタノールとの混 と、融点125℃の淡黄色針状晶として2-(5 40 液から再結晶すると、融点195℃以上の黄色結 晶として次式の4~(5~(8~ピリジル)~2 ーフル フリリデンアミン]サルチル酸が1.78得 られる。

9

元素分析値: C₁₇ H₁₂ N₂ O₄として

H N

計算值(%) 66.23 3.92 9.86

実測値20 6 6.09 3.8 1 9.9 2

特許請求の範囲

1 5ー(βーピリジル) - 2ーフルフラールに一般式

$$H_2N - X$$

(式中Xは後記の意味を有する)で表わされる化 合物を反応させることを特徴とする、一般式

〔式中Rは基N-Xまたは(NH-X)2 を意味 し、Xは水酸基、尿素残基、チオ尿素残基、置換 もしくは非置換のフエニル基または異項環化合物 残基を示す〕で表わされるフラン誘導体の製法。 10

2 5-(βーピリジル)-2-フルフラールに 一般式

10 (式中R'は後配の意味を有する)で表わされる 化合物を反応させて一般式

(式中R / は後記の意味を有する)で表わされる 20 フラン誘導体となし、次いでこれを閉環させることを特徴とする、一般式

(式中R'はハロゲン原子またはカルポキシル基を示す)で表わされるフラン誘導体の製法。